#### IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

In re application of:

Ryosuke KOGURE et al.

Serial No.: Currently unknown

Filing Date: Concurrently herewith

For: MAGNETIC ALLOY MATERIAL AND METHOD OF MAKING THE MAGNETIC

ALLOY MATERIAL

# TRANSMITTAL OF PRIORITY DOCUMENTS

U.S. Patent and Trademark Office 2011 South Clark Place Customer Window, Mail Stop <u>PATENT APPLICATION</u> Crystal Plaza Two, Lobby, Room 1B03 Arlington, VA 22202

Dear Sir:

Enclosed herewith is a certified copy of each of Japanese Patent Application No. **2002-240113** filed **August 21, 2002**, from which priority is claimed under 35 U.S.C. 119 and Rule 55b. Acknowledgement of the priority documents is respectfully requested to ensure that the subject information appears on the printed patent.

Respectfully submitted,

Date: August 18, 2003

Attorneys for Applicant(s)

Joseph R. Keating

Registration No. 37,368

Christopher A. Bennett Registration No. 46,710

KEATING & BENNETT LLP 10400 Eaton Place, Suite 312 Fairfax, VA 22030

Telephone: (703) 385-5200

# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office

出願年月日

Date of Application:

2002年 8月21日

出願番号

Application Number:

特願2002-240113

[ ST.10/C ]:

[JP2002-240113]

出 願 人 Applicant(s):

住友特殊金属株式会社

2003年 6月25日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office



【書類名】

特許願

【整理番号】

SS02122A

【提出日】

平成14年 8月21日

【あて先】

特許庁長官 殿

【国際特許分類】

F25B 21/00

C22C 1/04

C22C 28/00

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府三島郡島本町江川2丁目15番17号 住友特殊

金属株式会社 山崎製作所内

【氏名】

木暮 亮介

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府三島郡島本町江川2丁目15番17号 住友特殊

金属株式会社 山崎製作所内

【氏名】

金清 裕和

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府三島郡島本町江川2丁目15番17号 住友特殊

金属株式会社 山崎製作所内

【氏名】

西内 武司

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府三島郡島本町江川2丁目15番17号 住友特殊

金属株式会社 山崎製作所内

【氏名】

広沢 哲

【特許出願人】

【識別番号】

000183417

【氏名又は名称】 住友特殊金属株式会社

【代理人】

【識別番号】 100101683

【弁理士】

【氏名又は名称】 奥田 誠司

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 082969

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 図面 1

【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 9908800

【プルーフの要否】 要

#### 【書類名】明細書

【発明の名称】磁性合金材料およびその製造方法

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 所定の組成を有する合金原料の溶湯を用意する工程と、

前記合金原料の溶湯を急冷することによって、組成式: $Fe_{100-a-b-c}RE_aA_bTM_c$ (REはLa、Ce、Pr、Nd、Pm、Sm、Eu、Gd、Tb、Dy、Ho、ErおよびTmからなる群から選択され、Laを90原子%以上含む少なくとも1種の希土類元素、AはA1、Si、Ga、GeおよびSnからなる群から選択される少なくとも1種の元素、TMはSc、Ti、V、Cr、Mn、Co、Ni、CuおよびZnからなる群から選択される少なくとも1種の遷移金属元素、5原子% $\le$ a $\le$ 10原子%、4.7原子% $\le$ b $\le$ 18原子%、0原子% $\le$ c $\le$ 9原子%)で表される組成を有する急冷合金を形成する工程と、

前記急冷合金中に、NaZn<sub>13</sub>型結晶構造を有する化合物相を70体積%以上 形成する工程と、

を包含する、磁性合金材料の製造方法。

【請求項2】 前記化合物相を形成する工程は、前記急冷合金を400℃以上 1200℃以下の温度で、1分以上100時間以下の時間に亘って熱処理を施す 工程を包含する、請求項1に記載の磁性合金材料の製造方法。

【請求項3】 前記急冷合金は、急冷直後において、NaZn<sub>13</sub>型結晶構造を有する前記化合物相を有する、請求項1または2に記載の磁性合金材料の製造方法。

【請求項4】 前記急冷合金を形成する工程における冷却速度は、 $1 \times 10^2$   $^{\circ}$   $^{\circ}$ 

【請求項5】 前記急冷合金は、厚さが10μm以上300μm以下の薄帯状である、請求項1から4のいずれかに記載の磁性合金材料の製造方法。

【請求項6】 前記磁性合金原料は、磁気熱量効果を有する、請求項1から5のいずれかに記載の磁性合金原料の製造方法。

【請求項7】 前記急冷合金を粉砕する工程を更に含む、請求項1から6のい

ずれかに記載の磁性合金原料の製造方法。

【請求項8】 磁気相転移を示すキュリー温度Tcが190K以上330K以下の範囲内にある、請求項1から7のいずれかに記載の磁性合金材料の製造方法

【請求項9】 前記組成式中のTMとしてCoを含む、請求項1から8のいずれかに記載の磁性合金材料の製造方法。

【請求項10】 磁気相転移を起こす温度領域の半値幅△Tcが30K以上である、請求項1から9のいずれかに記載の磁性合金材料の製造方法。

【請求項11】 請求項1から10のいずれかに記載の製造方法によって製造された磁性合金材料。

# 【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、磁気冷凍作業物質あるいは磁歪材料として好適に用いられる磁性合金材料およびその製造方法に関する。

[0002]

# 【従来の技術】

近年、組成式:  $La_{1-z}RE_z$  ( $Fe_{1-x}A_{x-y}TM_y$ )  $_{13}$  (A=A1、Si、Ga、Ge、Sn のうち少なくとも1種の元素 0.  $0.5 \le x \le 0.2$ 、TM は遷移金属元素のうち少なくとも1種の元素  $0 \le y \le 0.1$ 、RE はLa を除く希土類元素のうち少なくとも1種の元素  $0 \le z \le 0.1$ )で表される磁性合金(以下、「La  $Fe_{13}$  系磁性合金」と称する。)は、Na  $Zn_{13}$  型の結晶構造を有し、キュリー温度(Tc)付近で、大きな磁気熱量効果および磁気体積効果を示すことから、磁気冷凍作業物質および磁歪材料として、有望視されている(例えば、特開 2000-54086 号公報、特開 2002-69596 号公報、および「遍歴電子メタ磁性 La ( $Fe_xSi_{1-x}$ ) 13 化合物の強大な磁気体積および磁気熱量効果」、藤田麻哉、他、まてりあ、第41巻、第4号、269 頁~275 頁、2002)。

[0003]

LaFe $_{13}$ 系磁性合金は、従来、例えば、アーク溶解あるいは高周波溶解により得られた鋳造合金を真空中で1050°C、約168時間の熱処理することによって製造されていた。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】

しかしながら、従来のLa Fe  $_{13}$ 系磁性合金の製造方法には、以下の問題点がある。

[0005]

所定の組成の合金溶湯から得られた鋳造合金は、上記組成式におけるAおよび TMの一部が固溶したαーFe相と、残部で構成される相とを含む2つ以上の粗大な結晶相が複雑に入り組んだ組織(例えば後述の図6(a)参照)を有している。NaZn13型結晶構造を有する化合物相(以下、「LaFe13型化合物相」という。)は、これらの粗大な結晶相の界面から生成する(例えば後述の図6(b)参照)。従って、このような粗大な結晶相を有する組織から、LaFe13系磁性合金(金属間化合物)を得るためには、上述したように、高温で長時間の熱処理によって均質化(以下、「均質化熱処理」ということがある。)を施していた。この長時間に亘る均質化熱処理が不可欠なことから、LaFe13系磁性合金は量産性に乏しいという問題があった。

[0006]

また、長時間の均質化熱処理の間に合金表面が酸化等の腐食によって劣化し、その結果、磁気熱量効果や磁気体積効果が劣化するという問題もあった。

[0007]

さらに、鋳造合金は一般に塊状であり、均質化熱処理も塊状のまま実行される。磁気冷凍作業物質は、熱交換液体(例えば水系不凍液などの比熱の大きな液体)との熱交換効率を高めるために粒状(粉末状)で用いられることが多いのに対して、塊状の鋳造合金は粉砕性に乏しく、生産効率を低下させる要因となる。

[0008]

本発明はかかる諸点に鑑みてなされたものであり、その主な目的は、従来より も高い効率でLaFe<sub>13</sub>系磁性合金材料を製造する方法を提供することにある。 [0009]

# 【課題を解決するための手段】

本発明の磁性合金材料の製造方法は、所定の組成を有する合金原料の溶湯を用意する工程と、前記合金原料の溶湯を急冷することによって、組成式: Fe  $_{100-a-b-c}$  R  $_{a-b-c}$  R  $_{a-$ 

[0010]

好ましい実施形態において、前記化合物相を形成する工程は、前記急冷合金を 400℃以上1200℃以下の温度で、1分以上100時間以下の時間に亘って 熱処理を施す工程を包含する。

[0011]

好ましい実施形態において、前記急冷合金は、急冷直後において、NaZn<sub>13</sub>型結晶構造を有する前記化合物相を有することが好ましい。

[0012]

前記急冷合金を形成する工程における冷却速度は、 $1 \times 10^2 \text{C}$ /秒以上 $10^8$  C/秒以下であることが好ましい。

[0013]

前記急冷合金は、厚さが10μm以上300μm以下の薄帯状であることが好ましい。

[0014]

好ましい実施形態において、前記磁性合金原料は、磁気熱量効果を有する。

[0015]

好ましい実施形態において、前記急冷合金を粉砕する工程を更に含む。

[0016]

磁気相転移を示すキュリー温度Tcが190K以上330K以下の範囲内にあることが好ましい。前記組成式中のTMとしてCoを含み、Coの比率を制御することによって異なるキュリー温度Tcを有する複数の磁性合金材料を得ることができる。

[0017]

ある実施形態において、磁気相転移を起こす温度領域の半値幅ΔTcが30K 以上である。

[0018]

本発明による磁性合金材料は、上記のいずれかの製造方法によって製造されたことを特徴とし、特に、磁気冷凍作業物質として好適に用いることができる。

[0019]

【発明の実施の形態】

以下、本発明による磁性合金材料(LaFe<sub>13</sub>系磁性合金)の製造方法の実施 形態を説明する。

[0020]

本発明の磁性合金材料の製造方法は、所定の組成を有する合金原料の溶湯を用意する第1工程と、合金原料の溶湯を急冷することによって、組成式: Fe  $_{100-a-b-c}$ RE $_a$ A $_b$ TM $_c$  (REはLa、Ce、Pr、Nd、Pm、Sm、Eu、Gd、Tb、Dy、Ho、ErおよびTmからなる群から選択され、Laを90原子%以上含む少なくとも1種の希土類元素、AはA1、Si、Ga、GeおよびSnからなる群から選択される少なくとも1種の元素、TMはSc、Ti、V、Cr、Mn、Co、Ni、CuおよびZnからなる群から選択される少なくとも1種の遷移金属元素、5原子% $\le$ a $\le$ 10原子%、4.7原子% $\le$ b $\le$ 18原子%、0原子% $\le$ c $\le$ 9原子%)で表される組成を有する急冷合金を形成する第2工程と、急冷合金中にNaZn $_{13}$ 型結晶構造を有する化合物相(すなわち、LaFe $_{13}$ 型化合物相)を70体積%以上形成する第3工程とを包含している。

[0021]

本発明によるLaFe<sub>13</sub>系磁性合金の製造方法は、第2工程において急冷法(液体急冷法)を採用している。急冷合金は、鋳造合金よりも均一性が高く、鋳造合金に見られる粗大な結晶相からなる多相構造(図6(a)参照)は観察されない。例えば、急冷合金を粉砕し、粒径が10μmから300μmの粒状としても、例えば熱処理することによって、それぞれの粒子の70体積%以上がLaFeょ3型化合物相で構成されるようになる。

# [0022]

勿論、熱処理条件などを調節することによって、90体積%以上がLaFe<sub>13</sub>型化合物相で構成された磁性合金材料を得ることができる。なお、上記組成式において、aが上記範囲を外れると、LaFe<sub>13</sub>型化合物相を70体積%以上形成することができない。bが4.7原子%未満ではLaFe<sub>13</sub>型化合物相が形成されず、18原子%を超えると磁気熱量効果(または磁気体積効果)が十分に得られない。また、cが上記範囲を外れても、磁気熱量効果(または磁気体積効果)が十分に得られず、磁気冷凍作業物質(または磁歪材料)として十分な特性の磁性合金材料が得られない。

## [0023]

第3工程は、典型的には、第2工程で得られた急冷合金を400℃以上1200℃以下の温度で、1分以上100時間以下の時間に亘って熱処理を施す工程を包含する。本発明による急冷合金は鋳造合金よりも均一な組織を有しているので、急冷合金の全体を $LaFe_{13}$ 系磁性合金とするために必要な熱処理時間を短縮することができる。例えば、熱処理時間を24時間以下にすることが可能で、更には5分程度にまで短縮することもできる。熱処理温度は、処理時間と関係で、所定の $LaFe_{13}$ 系磁性合金が形成されるように設定される。但し、400℃未満であると、処理時間が100時間を超えるので好ましくなく、1200℃を超えると酸化等による表面の劣化や特定元素の揮散などが顕著となるので好ましくない。熱処理時間を1時間程度にまで短縮することを考慮すると、900℃以上1200℃以下の温度で熱処理することが好ましい。また、雰囲気は酸化を抑制するために、真空中(例えば10 $^{-2}$ Pa以下)あるいは不活性ガス(特に、希ガス)雰囲気とすることが好ましい。

#### [0024]

なお、本発明による $LaFe_{13}$ 系磁性合金の製造方法における第1工程は、例えば、従来と同じ方法で実行される。

#### [0025]

本実施形態による製造方法を用いると、熱処理時間を短縮することができるので、生産性が改善される。更に、熱処理中にLaFe<sub>13</sub>系磁性合金表面の酸化等による劣化も抑制されるので、特性の低下も少ない。例えば、鋳造合金を長時間熱処理することによって得られたLaFe<sub>13</sub>系磁性合金は、表面から数mmの層は磁気冷凍作業物質として利用することができないが、本発明の実施形態によって得られた急冷合金(特に薄帯状急冷合金、合金薄帯)はそのまま磁気冷凍作業物質として用いることができる。従って、高価な原料の歩留まりが向上することによるコスト削減効果が得られる。また、後述するように、薄帯状の急冷合金を作製すれば、鋳造合金よりも粉砕性に優れるので、粉砕工程に掛かるプロセス時間を短縮できる利点も得られる。

# [0026]

LaFe $_{13}$ 系磁性合金が大きな磁気熱量効果または磁気体積効果を有するのは、キュリー温度付近で、一次相転移に近い磁気相転移を示すからであり、磁気熱量効果または磁気体積効果を大きくするためには、一次相転移に近い磁気相転移を示すLaFe $_{13}$ 型化合物相を出来るだけ多く形成することが望まれる。従来は、鋳造法によって得られた合金(as-cast合金)に含まれる粗大な $\alpha$ -Fe相と粒界相との界面から、LaFe $_{13}$ 型化合物相が形成されるために、長時間の均質化処理が必要であった。

#### [0027]

一方、合金の作製方法として、鋳造法とともに急冷法が知られている。しかしながら、急冷法を用いても $\alpha$  — F e 相は鋳造法と同様に生成されやすく、また、急冷プロセスを経ることによって組成ずれが生じる可能性や、 L a F e  $_{13}$ 型化合物相以外の準安定相が生成される可能性があることから、急冷法を用いて、 L a F e  $_{13}$ 系磁性合金を製造したという報告はされていない。

#### [0028]

本発明者が検討した結果、急冷法を用いると、上述したように均一で微細な組織が形成され、後に実施例として例示するように、急冷直後の状態で既にLaFe<sub>13</sub>型化合物相が生成される。但し、急冷直後(as-cast)の状態をアモルファス組織とした後、熱処理によってLaFe<sub>13</sub>型化合物相を形成してもよい

### [0029]

急冷合金を形成する工程における冷却速度は、 $1\times10^2$ C/秒以上 $10^8$ C/ 秒以下であることが好ましい。冷却速度が $1\times10^2$ C/秒よりも遅いと、従来 の鋳造法と同様に比較的粗大な $\alpha-F$ e相を含む多相構造が形成され、100時間を超える均質化熱処理を要することになる。一方、冷却速度を $10^8$ C/秒よりも速くすると、急冷合金の厚さが小さくなる結果、生産効率が低下するため好ましくない。

#### [0030]

このような冷却速度が得られる液体急冷法としては、ガスアトマイズ法、単口ール急冷法、双ロール急冷法、ストリップキャスト法、メルトスピニング法などを用いることができる。特に、メルトスピニング法、ストリップキャスト法などを用いると、厚さが20μm以上200μm以下の薄帯状の急冷合金を高い効率で製造できる。

#### [0031]

例えば、図1に示す急冷装置を用いて、メルトスピニング法によって急冷合金を作製することができる。酸化しやすい希土類元素(上記組成式中のLaおよびRE)やFeを含む原料合金の酸化を防ぐため、不活性ガス雰囲気中で急冷工程を実行することが好ましい。不活性ガスとしては、ヘリウムまたはアルゴン等の希ガスや窒素を用いることができる。なお、窒素は希土類元素と比較的に反応しやすいため、ヘリウムまたはアルゴンなどの希ガスを用いることが好ましい。

#### [0032]

図1の急冷装置は、真空または不活性ガス雰囲気を保持し、その圧力を調整することが可能な原料合金の溶解室1および急冷室2を備えている。図1 (a)は全体構成図であり、図1 (b)は、一部の拡大図である。

[0033]

図1(a)に示されるように、溶解室1は、所望の合金組成になるように配合された原料20を高温にて溶解する溶解炉3と、底部に出場ノズル5を有する貯 湯容器4と、大気の進入を抑制しつつ配合原料を溶解炉3内に供給するための配 合原料供給装置8とを備えている。貯湯容器4は原料合金の溶湯21を貯え、その出湯温度を所定のレベルに維持できる加熱装置(不図示)を有している。

[0034]

急冷室2は、出湯ノズル5から出た溶湯21を急冷凝固するための回転冷却ロール7を備えている。

[0035]

この装置においては、溶解室1および急冷室2内の雰囲気およびその圧力が所定の範囲に制御される。そのために、雰囲気ガス供給口1b、2b、および8bとガス排気口1a、2a、および8aとが装置の適切な箇所に設けられている。特にガス排気口2aは、急冷室2内の絶対圧を30kPa~常圧(大気圧)の範囲内(好ましくは100kPa以下)に制御するため、ポンプに接続されている。溶解室1の圧力を変化させることにより、ノズル5から出る溶湯の噴射圧を調節することができる。

[0036]

溶解炉3は傾動可能であり、ロート6を介して溶湯21を貯湯容器4内に適宜 注ぎ込む。溶湯21は貯湯容器4内において不図示の加熱装置によって加熱され る。

[0037]

貯湯容器4の出湯ノズル5は、溶解室1と急冷室2との隔壁に配置され、貯湯容器4内の溶湯21を下方に位置する冷却ロール7の表面に流下させる。出湯ノズル5のオリフィス径は、0.5mm以上4.0mm以下の範囲内に設定される。溶湯21の粘性に応じて、オリフィス径および/または溶解室1と急冷室2との間の圧力差(例えば10kPa以上)を調節することによって、溶湯21の出湯がスムーズに実行される。本実施形態で用いる装置によれば、合金溶湯の供給レートを1.5~10kg/分に設定することができる。供給レートが10kg

/分を超えると、溶湯急冷速度が遅くなり、多相構造が形成されるという不都合が生じる。合金溶湯の更に好ましい供給レートは2~8kg/分である。

[0038]

冷却ロール7は、Cu、Fe、またはCuやFeを含む合金から形成することが好ましい。CuやFe以外の材料で冷却ロールを作製すると、急冷合金の冷却ロールに対する剥離性が悪くなるため、急冷合金がロールに巻き付くおそれがあり好ましくない。冷却ロール7の直径は例えば300mm~500mmである。冷却ロール7内に設けた水冷装置の水冷能力は、単位時間あたりの凝固潜熱と出湯量とに応じて算出し、調節される。

[0039]

まず、所定の原料合金の溶湯 2 1 を作製し、図1 の溶解室1 の貯湯容器 4 に貯える。次に、この溶湯 2 1 は出湯ノズル5 から減圧 A r 雰囲気中の水冷ロール 7 上に出湯され、冷却ロール 7 との接触によって急冷され、凝固する。上述したような均質な組織を得るには、合金溶湯の冷却速度を $1 \times 10^2 \sim 10^8$   $\mathbb{C}$  / 秒とすることが好ましく、 $1 \times 10^2 \sim 1 \times 10^6$   $\mathbb{C}$  / 秒とすることが更に好ましい。

[0040]

合金の溶湯21が冷却ロール7によって冷却される時間は、回転する冷却ロール7の外周表面に合金が接触してから離れるまでの時間に相当し、その間に、合金の温度は低下し、過冷却液体状態になる。その後、過冷却状態の合金は冷却ロール7から離れ、不活性雰囲気中を飛行する。合金は薄帯状で飛行している間に雰囲気ガスに熱を奪われる結果、その温度は更に低下する。本実施形態では、雰囲気ガスの圧力を10kPa~常圧の範囲内に設定している。

[0041]

本実施形態では、ロール表面速度を10m/秒以上30m/秒以下の範囲内に 調節し、かつ、雰囲気ガスによる二次冷却効果を高めるために雰囲気ガス圧力を 30kPa以上にすることによって、均質な組織を有する薄帯状の急冷合金を得 ることができる。

[0042]

なお、本発明で用いる合金溶湯の急冷法は、上述の片ロール法に限定されず、

ノズルオリフィスによる流量制御を行なわない急冷方法であるストリップキャスト法を用いてもよい。ストリップキャスト法による場合は、ノズルオリフィスを用いないため、溶湯供給レートを大きくし、かつ、安定化しやすいという利点がある。しかし、冷却ロールと溶湯との間に雰囲気ガス巻き込みが発生しやすく、急冷面側での冷却速度が不均一する可能性がある。このような問題を解決するには、冷却ロールが置かれた空間の雰囲気圧力を上述した範囲に低下させ、雰囲気ガスの巻き込みを抑制する必要がある。また、生産効率は低下するが、ガスアトマイズ法を用いても良い。

#### [0043]

本発明による実施形態の $LaFe_{13}$ 系磁性合金の製造方法によると、外部磁界を0 Tから1 Tまで変化させたときの磁気エントロピー変化( $-\Delta S_{mag}$ )が5 J K $^{-1}$  k g $^{-1}$  を超える磁気熱量効果を有する磁気冷凍作業物質を得ることができる。上述した製造方法によると薄帯状の $LaFe_{13}$ 系磁性急冷合金を得ることが出来るので、粒状(粉末状)の磁気冷凍作業物質を高い製造効率で製造することができる。

#### [0044]

本発明の実施形態によると、磁気相転移の生じるキュリー温度Tcが190K以上330K以下の範囲内にあるLaFe<sub>13</sub>系磁性合金が得られる。上記組成式中のTMとしてCoを含み、Coの比率を制御することによってキュリー温度Tcの異なるLaFe<sub>13</sub>系磁性合金を得ることができる。例えば、Coの比率(上記組成式中のcに相当)が9のとき、Tc=330Kが得られる。なお、本明細書において、磁気相転移とは、強磁性から常磁性、強磁性から反強磁性、あるいは、反強磁性から常磁性への転移を指す。

#### [0045]

また、本発明のある実施形態によって得られるLaFe<sub>13</sub>系磁性合金は、磁気相転移を起こす温度領域が比較的広く、例えば、転移温度領域の半値幅ΔTcが30K以上のLaFe<sub>13</sub>系磁性合金を得ることができる。従って、本実施形態によると、単一のLaFe<sub>13</sub>系磁性合金を磁気冷凍作業物質として用いても、磁気冷凍装置を構成することができる。もちろん、動作温度範囲に応じて、複数の組

成の異なる(Tco異なる) $LaFe_{13}$ 系磁性合金を用いてもよいが、例えば、MnAs 系磁気冷凍作業物質(特願 2001-215503号)を用いる場合よりも少ない種類の合金で同じ動作温度範囲をカバーすることができる。もちろん、本実施形態による $LaFe_{13}$ 系磁性合金を用いて、特願 2001-215503号に記載されている蓄冷式熱交換器および磁気冷凍装置を構成することができる。

[0046]

本発明によるLaFe<sub>13</sub>系磁性合金は、磁気冷凍作業物質として特に好適に用いられるが、例えば、特開2000-54086号公報や特開2002-69596号公報に開示されているように、磁歪材料としても好適に用いることが出来る。

[0047]

# 【実施例】

以下、本発明による実施例によるLaFe<sub>13</sub>系磁性合金の製造方法の具体例を 説明するが、本発明はこれに限られない。

[0048]

## [原料合金溶湯の作製工程]

 ${
m La}$  ( ${
m Fe}_{0.88}{
m Si}_{0.12}$ ) $_{13}$ の組成を有する ${
m La}$  Fe $_{13}$ 型化合物相が得られるように、 ${
m La}$  、 ${
m Fe}$  および Si原料を所定量配合し、高周波溶解炉を用いて鋳造合金を作製した。この段階で得られた鋳造合金を試料( ${
m e}$ )とする。

[0049]

### [急冷工程]

図1と同様の構成の実験機を用いて、塊状の鋳造合金約10gの溶湯を直径0 .8mmの石英製ノズルから20m/秒で回転するCuロールに噴射し、合金薄帯を作製した。ここで得られた薄帯合金を試料(a)とする。

[0050]

#### [熱処理工程]

試料(a)をNb箔に包み、石英管に入れ、ロータリーポンプで真空排気しながら(実質的に10Pa以下の真空度)、1000℃で1時間熱処理を施した。

得られた急冷合金を試料(b)とする。

[0051]

試料(a)を $10^{-2}$  P a 以下に真空排気した石英管に封入して、1050 C で 24 時間熱処理を施した急冷合金を試料(c)とし、120 時間熱処理を施した 急冷合金を試料(d)とする。

[0052]

試料(e) (鋳造合金)約10gを $10^{-2}$ Pa以下に真空排気した石英管に封入して、1050℃で1時間、24時間および120時間熱処理を施した鋳造合金を試料(f)、試料(g)、および試料(h)とする。

[0053]

#### [評価]

各試料の結晶構造をXRDで評価した。それぞれの試料を150m以下に粉砕した粉末を用いた。ターゲットにはCuを用いた。スキャンスピードは4.0°// / min、サンプリング幅は0.02°、測定範囲は20~80°とした。

[0054]

得られた試料 (a)  $\sim$  (h) の熱処理条件および合金中の生成相をまとめて表 1 に示す。

[0055]

#### 【表1】

試料	熱処理条件			生成相		
(a)	-	-	-	LaFe <sub>13</sub>	©α-Fe	(La, Fe, Si)
(b)	1000℃	1hr	10Pa	©LaFe₁3	α-Fe	-
(c)	1050℃	24hr	10 <sup>-2</sup> Pa	©LaFe₁₃	α-Fe	-
(d)	1050℃	120hr	10 <sup>-2</sup> Pa	©LaFe₁₃	α-Fe	. •
(e)	-	-	-	-	©α-Fe	(La, Fe, Si)
(f)	1050℃	1hr	10 <sup>-2</sup> Pa	LaFe <sub>13</sub>	©α-Fe	(La, Fe, Si)
(g)	1050℃	24hr	10 <sup>-2</sup> Pa	©LaFe <sub>13</sub>	α-Fe	(La, Fe, Si)
(h)	1050℃	120hr	10 <sup>-2</sup> Pa	©LaFe₁₃	α-Fe	

◎···XRD図におけるメインピーク

 $\cdot [0056]$ 

また、各試料の形態および組成分布をEPMAを用いて評価した。EPMA観察用の試料は次のようにして作製した。それぞれの試料合金をエポキシ樹脂に含浸し表面を研磨した後、厚さ約20nmのAu蒸着を施したものをEPMA用試料とした。EPMAの加速電圧は15kVとした。照射電流はB.E.I.(反射電子像)で1.0nAとした。

[0057]

各試料の磁気特性(磁気熱量効果)を評価した。磁気冷凍作業物質には、磁気熱量効果の大きい材料が好ましい。磁気熱量効果の評価には磁気エントロピー変化 $-\Delta S_{mag}$ が用いられる。一般に $-\Delta S_{mag}$ が大きいほど磁気熱量効果は大きい。高磁界VSMを用いてOTから1TまでO. 2T間隔で設定した一定強度の印加磁界下で磁化(M)一温度(T)曲線を測定し、測定結果から下記の式(1)を用いて $-\Delta S_{mag}$ を算出した。

[0058]

$$-\Delta S_{mag} = \int_0^H (\partial M / \partial T)_H dH \cdot \cdot \cdot \cdot (1)$$

(ここで、 $-\Delta S_{mag}$ は磁気エントロピー変化、Hは磁界、Mは磁化、Tは絶対温度である。)

[0059]

急冷合金を用いて作製した試料 (a)、(b)、(c) および (d) のXRD の測定結果を図 2 に示す。また、試料 (c) について得られた  $-\Delta S_{mag}$  の温度 依存性を図 3 に示す。更に、試料 (c) の E PMAによる反射電子像 (B.E.I.) を図 4 に示す。

[0060]

比較のために、鋳造合金を用いて作製した試料(e)、(f)、(g)および(h)のXRDの測定結果を図5に示す。また、試料(e)および(h)のEPMAによる反射電子像(B.E.I)を図6(a)および(c)に示す。図6(b)には、熱処理時間が8時間の試料の反射電子像を合せて示している。

[0061]

図2と図5とを比較しながら、本発明の実施例の急冷合金試料と従来の鋳造合

金試料との組織の違いを説明する。

[0062]

図2からわかるように、実施例による急冷合金は、急冷直後(試料(a))からLaFe $_{13}$ 型化合物相(図中〇)が形成されている。なお、試料(a)においてはLa、Fe、Siからなる(La、Fe、Si)化合物相(図中 $\triangle$ )および $\alpha$ -Fe相も形成されている。1時間の熱処理を施すと(試料(b))、(La、Fe、Si)化合物相はほぼ消失し、 $\alpha$ -Fe相も減少する。その後、熱処理時間を長くすると、 $\alpha$ -Fe相に由来するピークの強度が若干増大する以外は、ほとんど変化が見られず、この場合、約1時間の熱処理で、急冷合金のほぼ全てがLaFe $_{13}$ 型化合物相となっていることがわかる。また、図4に示した試料(c)の反射電子像を見ると、薄帯の端部にFeが多く存在する以外は、薄帯の全体に亘ってほぼ均一な組成分布を有していることがわかる。

[0063]

[0064]

一方、図5に示した、従来の鋳造合金を用いて作製した試料(e)から(h)

のXRDの測定結果および図6に示した反射電子像を見ると、鋳造合金(試料(a))にはLaFe $_{13}$ 型化合物相は存在せず、熱処理が進むに連れて、徐々に(La、Fe、Si)化合物相および $_{\alpha}$ -Fe相が減少し、LaFe $_{13}$ 型化合物相が形成されている様子がわかる。また、図5と図2とを比較すると分かるように、急冷合金を1時間熱処理した試料(b)では、(La、Fe、Si)化合物相はほぼ完全に消失しているのに対し、鋳造合金を24時間熱処理した試料(g)においては(La、Fe、Si)化合物相が残存している。

[0065]

このように、急冷合金を用いることによって、短時間の熱処理によって、L a F e  $_{13}$ 型化合物相を主相とするL a F e  $_{13}$ 系磁性合金が得られることがわかる。

[0066]

# 【発明の効果】

本発明によると、従来よりも高い生産効率でLaFe<sub>13</sub>系磁性合金材料を製造する方法が提供される。特に、薄帯状の急冷合金を形成するプロセスを採用すると粉砕性を向上することが出来るので、粉末として用いられる磁気冷凍作業物質として磁性合金材料を高い効率で製造することが出来る。

# 【図面の簡単な説明】

#### 【図1】

(a)は、本発明による急冷合金を製造する方法に用いる装置の全体構成例を 示す断面図であり、(b)は急冷凝固が行われる部分の拡大図である。

#### 【図2】

急冷合金を用いて作製した試料(a)、(b)、(c)および(d)のXRDの測定結果を示す図である。

# 【図3】

急冷合金を用いて作製した試料( c )について得られた $-\Delta S_{mag}$ の温度依存性を示す図である。

#### 【図4】

急冷合金を用いて作製した試料(c)のEPMAによる反射電子像(B. E. I)を示す写真である。

# 【図5】

鋳造合金を用いて作製した試料 (e)、(f)、(g) および (h) のXRD の測定結果を示す図である。

## 【図6】

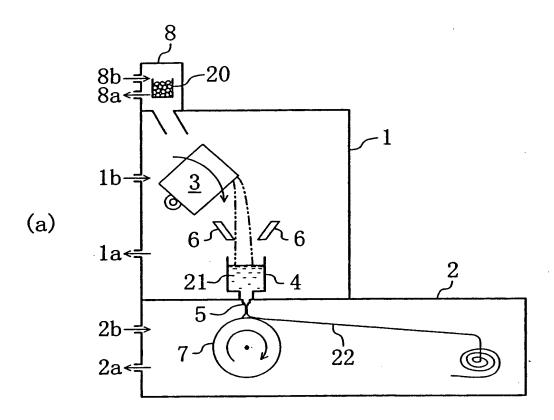
鋳造合金を用いて作製した試料のEPMAによる反射電子像(B. E. I)を示す写真である。

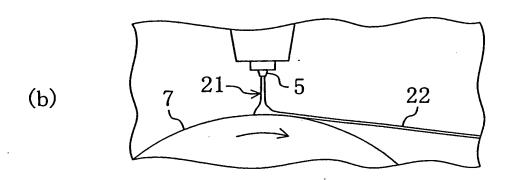
# 【符号の説明】

- 1 b、2 b、8 b、および9 b 雰囲気ガス供給口
- 1 a、2 a、8 a、および9 a ガス排気口
- 1 溶解室
- 2 急冷室
- 3 溶解炉
- 4 貯湯容器
- 5 出湯ノズル
- 6 ロート
- 7 回転冷却ロール
- 21 溶湯
- 22 合金薄带

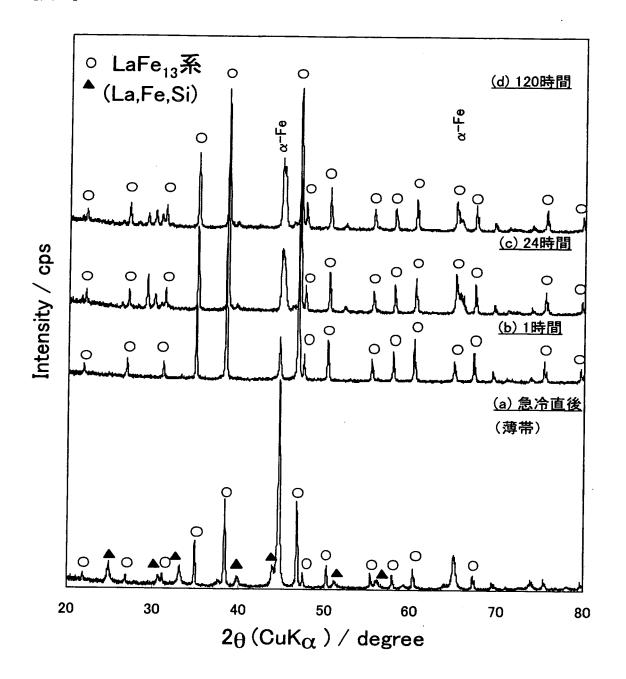
【書類名】 図面

# 【図1】

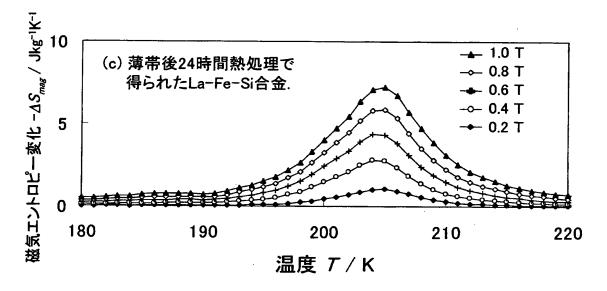




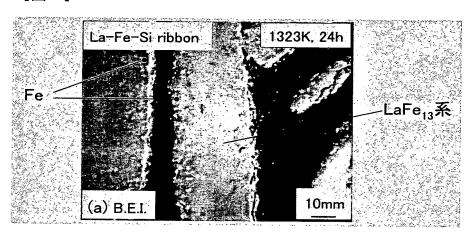
【図2】



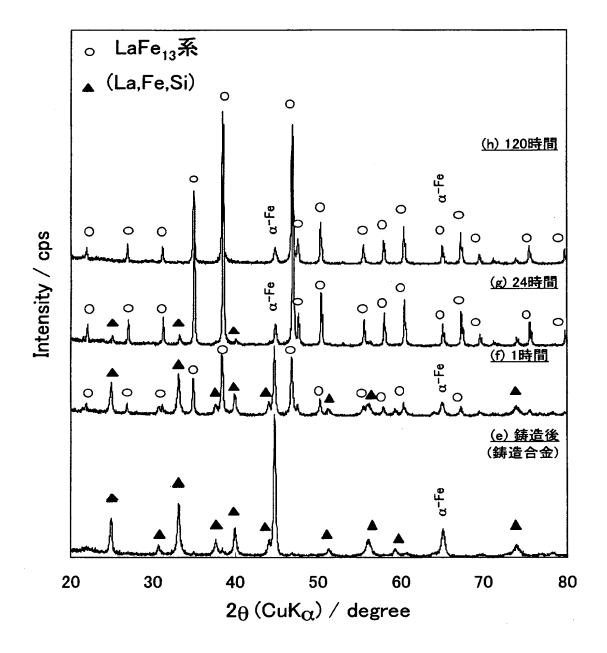
# 【図3】



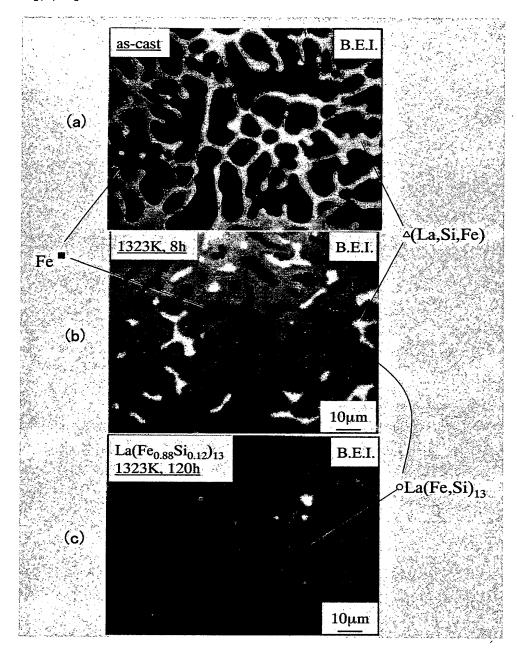
# 【図4】



【図5】



# 【図6】



#### 【書類名】要約書

# 【要約】

【課題】 従来よりも高い効率でLaFe<sub>13</sub>系磁性合金材料を製造する方法を提供する。

【解決手段】 所定の組成を有する合金原料の溶湯を用意する工程と、合金原料の溶湯を急冷することによって、組成式:  $Fe_{100-a-b-c}RE_aA_bTM_c$  (REはLa、Ce、Pr、Nd、Pm、Sm、Eu、Gd、Tb、Dy、Ho、ErおよびTmからなる群から選択され、Laを90原子%以上含む少なくとも1種の希土類元素、AはA1、Si、Ga、GeおよびSnからなる群から選択される少なくとも1種の元素、TMはSc、Ti、V、Cr、Mn、Co、Ni、CuおよびZnからなる群から選択される少なくとも1種の遷移金属元素、5原子%  $\leq a \leq 10$ 原子%、4.7原子%  $\leq b \leq 18$ 原子%、0原子%  $\leq c \leq 9$ 原子%)で表される組成を有する急冷合金を形成する工程と、急冷合金中に、NaZn<sub>13</sub>型結晶構造を有する化合物相を70体積%以上形成する工程とを包含する。

#### 【選択図】 図1

# 出願人履歴情報

識別番号

[000183417]

1. 変更年月日

1990年 8月13日

[変更理由]

新規登録

住 所

大阪府大阪市中央区北浜4丁目7番19号

氏 名

住友特殊金属株式会社